

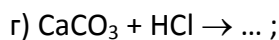
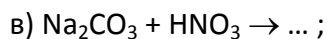
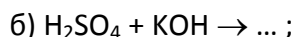
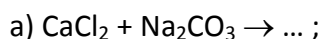
Теория электролитической диссоциации. Основные классы неорганических соединений.

1. Напишите уравнения диссоциации для следующих солей при растворении их в воде: карбонат калия, нитрат алюминия, сульфат меди (II), хлорид железа (III), бромид кальция, иодид натрия.

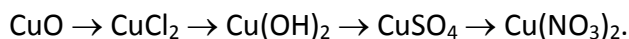
2. Напишите уравнения ступенчатой диссоциации для растворов следующих электролитов: серная кислота, гидроксид бария, соляная кислота, гидроксид натрия, азотная кислота, фосфорная кислота.

3. Из представленных веществ выберите те, которые являются сильными электролитами: Na_2CO_3 , H_2CO_3 , Na_2SO_3 , FeCl_2 , H_2SO_4 , $\text{Al}(\text{OH})_3$, HCl , ZnO .

4. Закончите уравнения химических реакций, написав их в молекулярном, полном и сокращенном ионном виде:

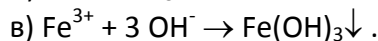
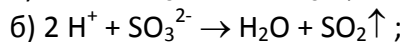
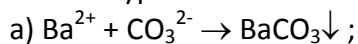


5. Осуществите цепочку химических превращений:

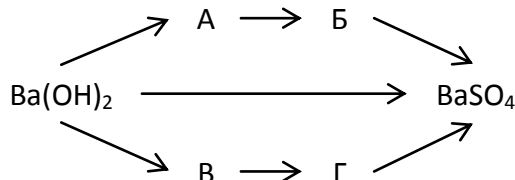


Запишите уравнения протекающих реакций в молекулярном и ионном виде.

6*. Для приведенных ниже сокращенных ионных уравнений напишите молекулярные и полные ионные уравнения:



7*. На рисунке представлена схема химических превращений:



Известно, что вещества А, Б, В, Г являются солями бария. Подберите вещества А, Б, В, Г и составьте уравнения реакций в молекулярном и ионном виде для химических превращений, показанных на схеме.

Примечание – знаком «*» отмечены задания повышенной сложности, дающие дополнительные баллы.